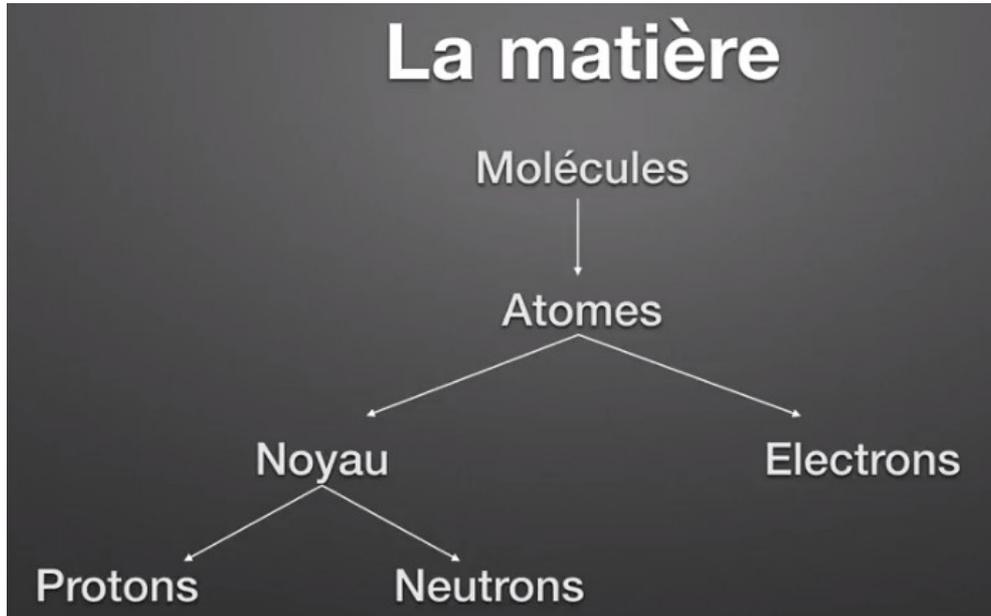


# L'atome et l'ionisation

## 1. L'atome



Notation symbolique :

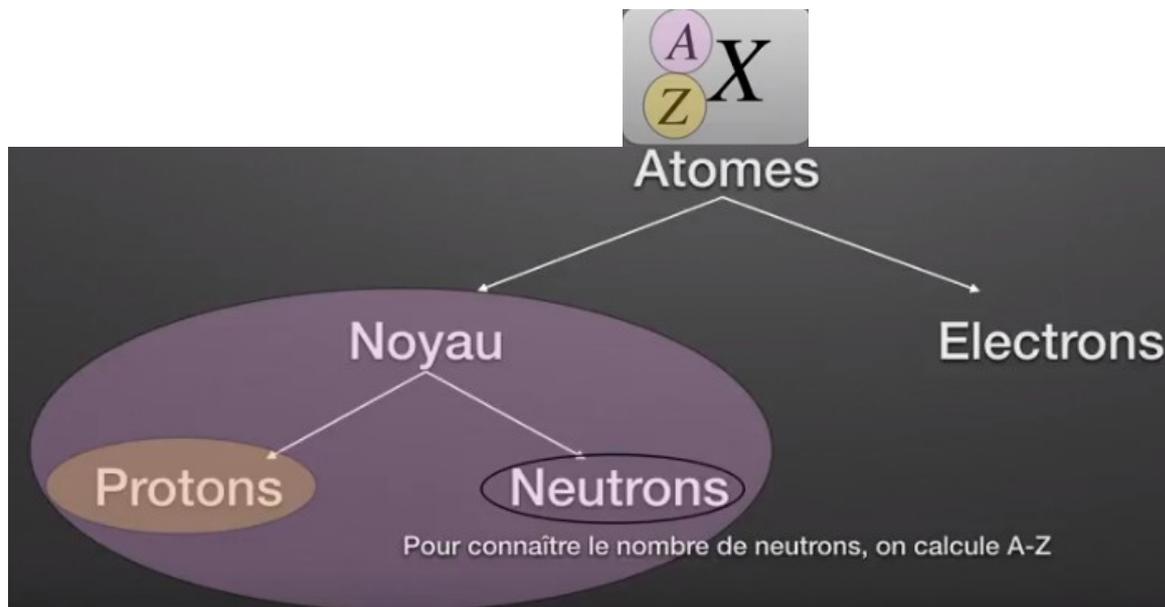


Les atomes peuvent être représentés de manière symbolique de la façon suivante :

X correspond au symbole du noyau atomique

A est le nombre de nucléons, c'est-à-dire le nombre total de protons et neutrons

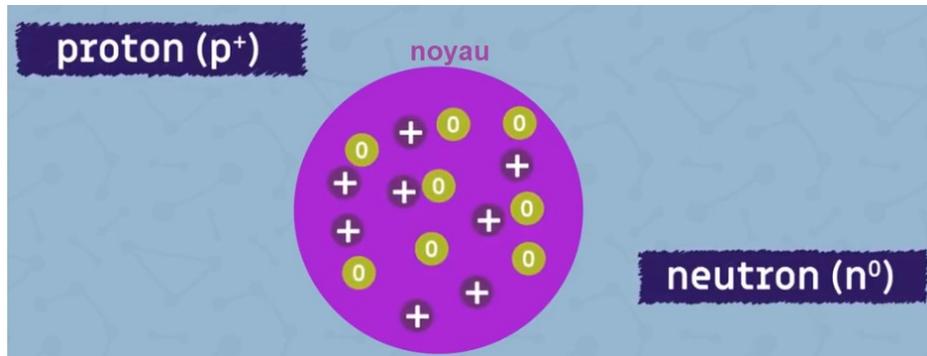
Z est le numéro atomique, c'est-à-dire le nombre de protons



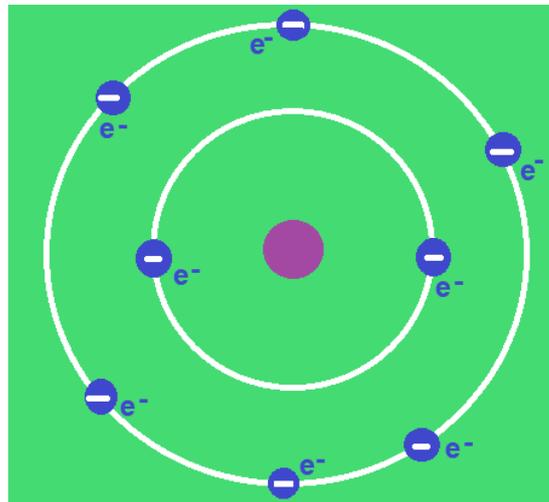
## 2. Charge de l'atome

L'atome est : **neutre**.

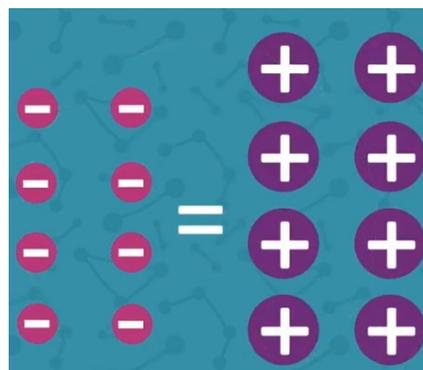
Charge du noyau : **positive**



Charge des électrons : **négative**



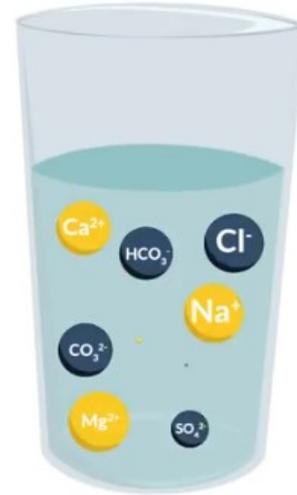
**En conclusion :**



**Nombre de protons = nombre d'électrons**

### 3. Comment se forment les ions?

Les ions sont présents partout dans ton quotidien



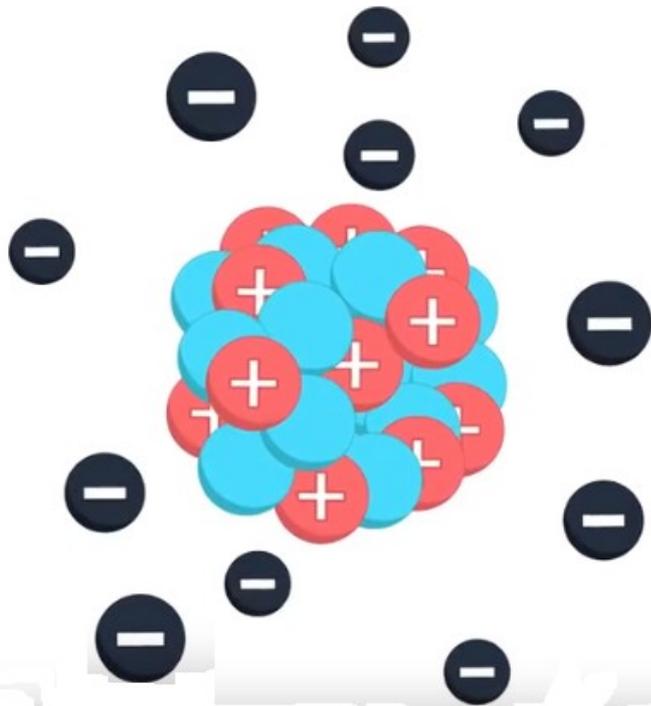
D'où viennent ces espèces chimiques? Comment se forment-elles ?

ATOME

NEUTRONS

PROTONS

ÉLECTRONS



**L'atome est électriquement neutre**

On prend l'exemple de ATOME : Sodium Na  
l'atome de sodium:

Perte d'un électron  
Électrons : -10

NEUTRONS : 12  
PROTONS : + 11  
ÉLECTRONS : - 11

L'atome devient :

**Ion sodium Na<sup>+</sup>**

